

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平10-110194

(43) 公開日 平成10年(1998) 4月28日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号

F I

C 1 1 D 7/54
3/34
3/395
3/60
7/60

C 1 1 D 7/54
3/34
3/395
3/60
7/60

審査請求 未請求 請求項の数7 O L (全 11 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願平8-267314

(22) 出願日 平成8年(1996)10月8日

(71) 出願人 000000918

花王株式会社

東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号

(72) 発明者 山口 進可

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(72) 発明者 古川 昌和

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(72) 発明者 花田 美幸

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(74) 代理人 弁理士 古谷 馨 (外3名)

最終頁に続く

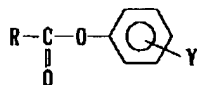
(54) 【発明の名称】 漂白剤組成物

(57) 【要約】

【課題】 各種繊維に対して優れた漂白力を示す漂白剤組成物を提供する。

【解決手段】 (a) 水中で過酸化水素を放出する過炭酸塩及び／又は過ホウ酸塩、(b) 下記構造式で表される漂白活性化剤、(c) 100 mg CaO₃/g以上のイオン交換容量を有する結晶性アルカリ金属珪酸塩又はその水和物及び(d) 炭酸ナトリウムを、それぞれ特定範囲の量で含有する漂白剤組成物。

【化1】



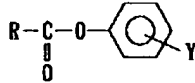
〔式中、R は炭素数8～15の直鎖アルキル基、Y はカルボキシル基もしくはスルホン基又はこれらの塩である。〕

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a) 水中で過酸化水素を放出する過炭酸塩及び／又は過ホウ酸塩 20～80重量%

(b) 下記構造式で表される漂白活性化剤 0.1～15重量%

【化1】



〔式中、R は炭素数8～15の直鎖アルキル基であり、Y はカルボキシル基もしくはスルホン基又はこれらの塩である。〕

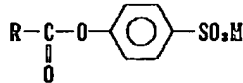
(c) 100 mg CaCO₃/g以上のイオン交換容量を有する結晶性アルカリ金属珪酸塩又はその水和物 0.1～5重量%

(d) 炭酸ナトリウム 1～70重量%

を含有することを特徴とする漂白剤組成物。

【請求項2】 (b) 成分の漂白活性化剤が下記構造式を有することを特徴とする請求項1記載の漂白剤組成物。

【化2】



〔式中、R は炭素数11～15の直鎖アルキル基あり、M はナトリウム又はカリウムである。〕

【請求項3】 (c) 成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩が下記一般式 (A) で表される請求項1又は2記載の漂白剤組成物。



〔式中、M は周期律表のIa族元素を表し、MeはIIa族元素、IIb族元素、IIIa族元素、IVa族元素又はVIII族元素から選ばれる1種又は2種以上の組み合わせを示し、 $y/x = 0.5 \sim 2.6$ 、 $z/x = 0.01 \sim 1.0$ 、 $w = 0 \sim 20$ 、 $n/m = 0.5 \sim 2.0$ である。〕

【請求項4】 (c) 成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩が下記一般式 (B) で表される請求項1又は2記載の漂白剤組成物。



〔式中、M はアルカリ金属を表し、 $x' = 1.5 \sim 4.0$ 、 $y' = 0 \sim 20$ である。〕

【請求項5】 (c) 成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩の平均粒子径が100～1000μmである請求項1～4の何れか1項記載の漂白剤組成物。

【請求項6】 (c) 成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩が造粒されている請求項1～5の何れか1項記載の漂白剤組成物。

【請求項7】 (c) 成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩及び (d) 成分の炭酸ナトリウムが実質的に揮発分を持たない請求項1～6の何れか1項記載の漂白剤組成物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、家庭用の漂白剤組成物に関するものである。詳しくは、繊維の染み汚れに対する漂白剤として、また衣料用の洗濯系に別途添加することができる漂白剤組成物に関する。

【0002】

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】塩素系漂白剤は使用できる繊維に制限があり、また、色、柄物には使用できず、更に独特の匂いを有していること等から、これら欠点のない酸素系漂白剤が最近著しく普及し始めている。この酸素系漂白剤としては、漂白基剤として過炭酸ナトリウム、過ホウ酸ナトリウムが、漂白性能および安定性の面から特に利用されている。

【0003】しかしながら、酸素系漂白剤は塩素系漂白剤に比べて漂白力が弱く、各種漂白活性化剤が併用される。代表的な漂白活性化剤としては、テトラアセチルエチレンジアミン、アセトキシベンゼンスルホン酸塩、テトラアセチルグリコリルウリル、グルコースペンタアセテートなどが使用されている。また、特開昭59-22999号公報には過酸化水素および一般式

【0004】

【化3】



【0005】〔式中の、R は炭素数約5～18のアルキル基であり、しかもカルボニル炭素から延びかつカルボニル炭素を含有する最長線状アルキル鎖が6～10を有し、L はリービング基である。〕を有する漂白活性化剤からなり、過酸素漂白化合物によって生成される過酸化水素対漂白活性化剤のモル比が1.5 よりも大きいことを特徴とする漂白剤が開示されている。同公報はこの漂白剤組成物は、布類にきわめて有効かつ能率の良い表面漂白を与え、それによってしみおよび汚れが布類から除去されると記載されている。しかしながら、一般的なシミ汚れに対して、その効果は不十分であった。

【0006】

【課題を解決するための手段】そこで、本研究者は鋭意研究の結果、特定の漂白活性化剤と一定値以上のカルシウム交換容量をもつ結晶性アルカリ金属珪酸塩と特定構造の漂白活性化剤を併用することで、優れた漂白性能が発揮されることを見いだした。

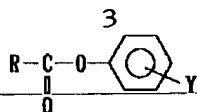
【0007】すなわち本発明は、

(a) 水中で過酸化水素を放出する過炭酸塩及び／又は過ホウ酸塩 20～80重量%

(b) 下記構造式で表される漂白活性化剤 0.1～15重量%

【0008】

【化4】



【0009】〔式中、R は炭素数8～15の直鎖アルキル基であり、Y はカルボキシル基もしくはスルホン基又はこれらの塩である。〕

(c) 100 mg CaCO₃/g以上のイオン交換容量を有する結晶性アルカリ金属珪酸塩又はその水和物 0.1～5重量%

(d) 炭酸ナトリウム 1～70重量%

を含有することを特徴とする漂白剤組成物を提供するものである。以下、本発明について詳細に説明する。

【0010】本発明において (a) 成分は水中で過酸化水素を放出する過炭酸、過ホウ酸の塩であり、好ましくは過炭酸、過ホウ酸のナトリウム塩であり、特に好ましくは過炭酸ナトリウムである。

【0011】(a) 成分の平均粒子径は100～1000μmが好ましく、特に300～500μmが好ましい。粒径が50μmに満たない粒径及び1500μm以上の粒子は、各々

(a) 成分中の10重量%未満であることが好ましい。

【0012】(a) 成分である過炭酸ナトリウムは、炭酸ナトリウムと過酸化水素とを水性媒体中で反応させ、反応生成物を分別し、それを乾燥させるという湿式製法、あるいは乾燥気流中において、炭酸ナトリウム水溶液と、過酸化水素とを噴霧して反応させ、そのまま乾燥する乾式製法などの一般的製法で得られたものを使用し得る。これらの方法で得られる過炭酸ナトリウム結晶粒子中には、種々の目的から反応時、分別後又は乾燥後に、安定剤として珪酸塩もしくはマグネシウム塩、又は重金属による分解を防ぐために有機キレート剤、リン酸塩、ポリアクリル酸塩を含有してもよい。

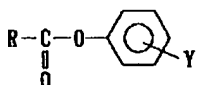
【0013】(a) 成分は本発明の組成物中に20～80重量%、好ましくは30～80重量%、特に好ましくは30～60重量%配合される。なお、一般に、過炭酸塩は13.5重量%程度、過ホウ酸塩は15重量%程度の有効酸素濃度を有する。

【0014】(a) 成分のこの範囲の配合量において十分な漂白力が得られる。

【0015】本発明に用いられる (b) 成分は下記構造

【0016】

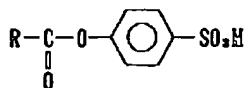
【化5】



【0017】〔式中、R は炭素数8～15の直鎖アルキル基であり、Y はカルボキシル基もしくはスルホン基又はこれらの塩である。〕を有する漂白活性化剤であり、カルボキシル基もしくはスルホン基の塩としてはナトリウム、カリウムが挙げられる。(b) 成分として特に好ましい化合物は下記構造を有するものである。

【0018】

【化6】



【0019】〔式中、R は炭素数11～15、好ましくは11～13の直鎖アルキル基あり、M はナトリウム又はカリウムであり、好ましくはナトリウムである。〕

上記一般式において、R の炭素数が8未満では、汚れに対する吸着性が低くなり、十分な性能を発揮されない。

またR の炭素数が16以上では、日本のような低温の洗浄条件では十分な溶解性が得られず、性能が得られない。

【0020】本発明において、(b) 成分の漂白活性化剤の配合量は0.1～15重量%であり、好ましくは1～10重量%、特に好ましくは2～5重量%である。この範囲において良好な漂白力が得られる。

【0021】また、(b) 成分の漂白活性化剤は造粒物として配合されることが好ましく、押出し造粒により製造されるものが最も好ましい。漂白活性化造粒物を構成する成分としては、

(I) 前記構造式で示される漂白活性化剤 20～95重量%

(II) アニオン性界面活性剤 1～60重量%

(III) 1分子中に2個以上のカルボキシル基を有する有機酸及び/又はその塩0.1～20重量%

を含有するものが好ましい。

【0022】ここで、配合されるアニオン性界面活性剤は造粒物自体の溶解性をコントロールするために必要である。アニオン性界面活性剤 (II) の好適な例としては、アルキルベンゼンスルホン酸、アルキル又はアルケニルエーテル硫酸、アルキル又はアルケニル硫酸、オレフィンスルホン酸、アルカンスルホン酸、飽和又は不飽和脂肪酸、アルキル又はアルケニルエーテルカルボン酸、α-スルフォ脂肪酸の塩が望ましく、特に望ましくは、アルキルベンゼンスルホン酸、アルキル又はアルケニルエーテル硫酸、アルキル又はアルケニル硫酸である。これらのアルキル鎖長は8～16程度が望ましい。また、アニオン性界面活性剤の配合量は、造粒物中に1～60重量%、好ましくは5～40重量%である。

【0023】また、(b) 成分の造粒物中に配合される (III) 有機酸及び/又はその塩は、1分子中に2個以上のカルボキシル基を有するものであり、これを配合することによって造粒物が弱酸性になることで、有機過酸前駆体の安定性が向上する。

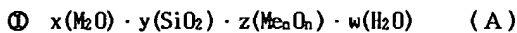
【0024】かかる有機化合物の好適な例としては、ジグリコール酸、オキシジコハク酸、カルボキシメチルオキシコハク酸、クエン酸、リンゴ酸、シュウ酸、コハク酸、フマル酸、等が挙げられ、好ましくはコハク酸、フマル酸、クエン酸等であり、塩としては、ナトリウム塩、カリウム塩等が挙げられる。特にコハク酸、クエン

酸が好ましい。有機化合物の塩(III)の配合量は、造粒物中に0.1~20重量%、好ましくは1~10重量%である。

【0025】更に、(b)成分の造粒物には、上記の成分(II)、(III)以外にも、分子量1000~100000のポリアクリル酸等のカルボン酸系ポリマー（一部又は全部が塩であってもよい）、バインダーとして分子量2000~20000のポリエチレングリコールまたは非イオン界面活性剤、充填剤として硫酸ナトリウム等の成分を配合してもよい。

【0026】本発明の(c)成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩は0.1重量%の水溶液(20℃)のpHが11以上のアルカリ性を示すものであり、該濃度の水溶液1リットルのpHを10以下(20℃)にするのに、0.1Nの塩酸水溶液を少なくとも5ml以上を要する緩衝性を有するものである。

【0027】(c)成分の結晶性アルカリ金属珪酸塩としては、特に、下記一般式(A)、(B)で表される組成を有するものが好ましい。



〔式中、Mは周期律表のIa族元素を表し、Meは周期律表のIIa族元素、IIb族元素、IIIa族元素、IVa族元素又はVIII族元素から選ばれる1種又は2種以上の組み合わせを示し、 $y/x = 0.5 \sim 2.6$ 、 $z/x = 0.01 \sim 1.0$ 、 $w = 0 \sim 20$ 、 $n/n = 0.5 \sim 2.0$ である。〕



〔式中、Mはアルカリ金属を表し、 $x' = 1.5 \sim 4.0$ 、 $y' = 0 \sim 20$ である。〕

【0028】まず、前記①の一般式(A)で表される結晶性珪酸塩について説明する。

【0029】一般式(A)において、Mは周期律表のIa族元素から選ばれ、Ia族元素としては、Na、K等が挙げられる。これらは単独で或いは例えば Na_2O と K_2O とが混合して M_2O 成分を構成してもよい。

【0030】Meは周期律表のIIa族元素、IIb族元素、IIIa族元素、IVa族元素又はVIII族元素から選ばれ、例えばMg、Ca、Zn、Y、Ti、Zr、Fe等が挙げられる。これらは特に限定されるものではないが、資源及び安全上の点から好ましくはMg、Caである。また、これらは単独で或いは2種以上混合していてもよく、例えばMgO、CaO等が混合して Me_nO_n 成分を構成していてもよい。

【0031】また、一般式(A)において、 y/x は0.5~2.6であり、好ましくは1.5~2.2である。 y/x が0.5未満では耐水溶性が不十分であり、ケーキング性、溶解性、洗剤組成物の粉末物性に著しく悪影響を及ぼす。また、 y/x が2.6を超えると、アルカリ能が低くなり、アルカリ剤として不十分となり、且つイオン交換能も低くなり、イオン交換体としても不十分である。また、一般式(A)において、 z/x は0.01~1.0であり、好ましくは0.02~0.9である。 z/x が0.01未満で

は耐水溶性が不十分であり、 z/x が1.0を超えるとイオン交換能も低くなり、イオン交換体として不十分である。 x 、 y 、 z は前記の y/x 比、 z/x 比に示されるような関係であれば特に限定されるものではない。なお、前記のように $x(\text{M}_2\text{O})$ が例えば $x'(\text{Na}_2\text{O}) \cdot x''(\text{K}_2\text{O})$ となる場合は、 x は $x' + x''$ となる。このような関係は、 $z(\text{Me}_n\text{O}_n)$ 成分が2種以上のものからなる場合における z においても同様である。また、 n/n は、当該元素に配位する酸素イオン数を示し、実質的には0.5、1.0、1.5、2.0の値から選ばれる。

【0032】一般式(A)で表される結晶性珪酸塩は、 M_2O 、 SiO_2 、 Me_nO_n の三成分よりなっている。従って、一般式(A)で表される結晶性珪酸塩を製造するには、その原料として各成分が必要になるが、本発明においては特に限定されることなく公知の化合物が適宜用いられる。例えば、 M_2O 成分、 Me_nO_n 成分としては、各々の当該元素の単独或いは複合の酸化物、水酸化物、塩類、当該元素含有鉱物が用いられる。具体的には、例えば M_2O 成分の原料としては、NaOH、KOH、 Na_2CO_3 、 K_2CO_3 、 Na_2SO_4 等が、 Me_nO_n 成分の原料としては、 CaCO_3 、 MgCO_3 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 、 MgO 、 ZrO_2 、ドロマイト等が挙げられる。 SiO_2 成分としてはケイ石、カオリン、タルク、溶融シリカ、珪酸ソーダ等が用いられる。

【0033】一般式(A)で表される結晶性珪酸塩の調製方法は、目的とする結晶性珪酸塩の x 、 y 、 z の値となるように所定の量比で上記原料成分を混合し、通常300~1500℃、好ましくは500~1000℃、更に好ましくは600~900℃の範囲で焼成して結晶化させる方法が例示される。この場合、加熱温度が300℃未満では結晶化が不十分で耐水溶性に劣り、また1500℃を超えると粗大粒子化しイオン交換能が低下する。加熱時間は通常0.1~24時間である。このような焼成は通常、電気炉、ガス炉等の加熱炉で行なうことができる。

【0034】このようにして得られた一般式(A)で表される結晶性珪酸塩は、0.1重量%水分散液において11以上のpHを示し、該分散液1リットルをpH10以下にするのに0.1Nの塩酸水溶液を5ml以上を要する優れたアルカリ能とアルカリ緩衝効果を示す。炭酸ソーダや炭酸カリウムと比較してもアルカリ緩衝効果が優れるものである。

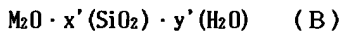
【0035】一般式(A)で表される結晶性珪酸塩は、イオン交換容量として、少なくとも100CaCO₃mg/g以上、好ましくは200~600CaCO₃mg/gを有するものであり、本発明におけるイオン捕捉能を有する物質の一つである。

【0036】一般式(A)で表される結晶性珪酸塩は、前記のようにアルカリ能とアルカリ緩衝効果を有し、更にイオン交換能を有するため、その配合量を適宜調整することにより、前述の洗浄条件を好適に調整することができる。

【0037】一般式(A)で表される結晶性珪酸塩は、その平均粒径が0.1~100 μm であることが好ましく、より好ましくは1~60 μm である。平均粒径が100 μm を超えると、イオン交換の発現速度が遅くなる傾向があり、洗浄性の低下を招く。また、0.1 μm 未満であると比表面積の増大により吸湿性並びに吸 CO_2 性が増大し、品質の劣化が著しくなる傾向がある。なお、ここでいう平均粒径とは、粒度分布のメジアン径である。

【0038】このような平均粒径及び粒度分布を有する結晶性珪酸塩は、振動ミル、ハンマーミル、ボールミル、ローラーミル等の粉砕機を用い、粉砕することによって調製することができる。例えば、HB-0型振動ミル(中央化工機(株)製)にて粉砕することにより、容易に得ることができる。

【0039】次に前記②の一般式(B)で表される結晶性珪酸塩について説明する。この結晶性珪酸塩は、一般式(B)



〔式中、Mはアルカリ金属を表し、 $x'=1.5\sim 4.0$ 、 $y'=0\sim 20$ である。〕で表されるものであるが、一般式(B)中の x' 、 y' が $1.7\leq x'\leq 2.2$ 且つ $y'=0$ のものが好ましく、陽イオン交換能が100~400 $\text{CaCO}_3\text{ mg/g}$ のものが使用でき、本発明におけるイオン捕捉能を有する物質の一つである。一般式(B)で表される結晶性珪酸塩は、このようにアルカリ能とアルカリ緩衝効果を有し、更にイオン交換能を有するため、その配合量を適宜調整することにより、前述の洗浄条件を好適に調整することができる。

【0040】一般式(B)で表される結晶性珪酸塩は、特開昭60-227895号公報にその製法が記載されており、一般的には無定形のガラス状珪酸ソーダを200~1000 $^\circ\text{C}$ で焼成して結晶性とすることによって得られる。合成方法の詳細は例えばPhys. Chem. Glasses, 7, 127-138(1966)、Z. Kristallogr., 129, 396-404(1969)等に記載されている。また、一般式(B)で表される結晶性珪酸塩は、例えば、ヘキスト社より商品名「Na-SKS-6」($\delta\text{-Na}_2\text{Si}_2\text{O}_6$)として、粉末状、顆粒状のものが入手できる。本発明において、一般式(B)で表される結晶性珪酸塩は、一般式(A)で表される結晶性珪酸塩と同様に、平均粒径が0.1~100 μm であることが好ましく、より好ましくは1~60 μm である。

【0041】本発明において、前記一般式(A)で表される結晶性珪酸塩、前記一般式(B)で表される結晶性珪酸塩は、それぞれ単独あるいは2種以上を用いることができる。

【0042】なお、上記の結晶性珪酸塩のイオン交換容量は、次のようにして測定されたものである。試料0.1gを精秤し、塩化カルシウム水溶液(濃度は CaCO_3 として500ppm)100mlに加え、25 $^\circ\text{C}$ で60分間攪拌した後、孔サイズ0.2 μm のメンブランフィルター(アドバンテ

ック社、ニトロセルロース製)を用いて濾過を行い、その濾液10ml中に含まれるCa量をEDTA滴定により測定する。その値より試料のカルシウムイオン交換容量(カチオン交換容量)を求める。

【0043】本発明の(c)成分である結晶性アルカリ金属珪酸塩の平均粒子径は好ましくは100~1000 μm 、特に好ましくは300~800 μm である。これらの粒径にするために、1~50 μm の結晶性アルカリ金属珪酸塩を造粒物したものをを用いることが溶け残りを防ぐために好ましく、造粒するために、水分、界面活性剤、ポリエチレングリコール及びカルボキシメチルセルロース等のポリマー並びに水ガラス等をバインダーとして用いることがもっとも好ましい。造粒機としては、ハイスピードミキサー、ヘンシェルミキサー及びローラーコンパクターが挙げられる。なお本発明の結晶性アルカリ金属珪酸塩は実質的に揮発分を含まないものを用いることが安定性の上で好ましい。本発明において、実質的に揮発分を含まないとは200 $^\circ\text{C}$ 、1時間の保存時における重量変化が1重量%以下であることを指す。

【0044】本発明における結晶性アルカリ金属珪酸塩(c)の配合量は0.1~5重量%の範囲であり、好ましくは0.1~4重量%、最も好ましくは1~3重量%である。結晶性アルカリ金属珪酸塩造粒物中の結晶性アルカリ金属珪酸塩の含有量は、80~100重量%であることが好ましく、その他成分としては上記バインダーの他に硫酸ナトリウム等の充填剤やその他アルカリ剤等を配合してもよい。

【0045】また本発明に用いられる(d)成分の炭酸ナトリウムは、通常デンス灰と呼ばれているものを用いるのが好ましく、また特開昭59-190216号公報に記載された製造方法にて調製されたものを用いてもよい。本発明に使用する炭酸ナトリウムは、(c)成分同様、揮発分を実質的に含まないものを用いることが好ましい。炭酸ナトリウムは本発明の組成物中に1~70重量%、好ましくは30~60重量%配合される。

【0046】

【発明の実施の形態】本発明の漂白剤組成物は上記(a)~(d)成分を必須成分として含有するが、これら以外にも通常洗浄剤に配合できる成分を配合することができる。特に、酵素粒子を配合することが好ましく、例えばプロテアーゼである「サビナーゼ」(ノボノルディスク社)及び「API-21」(昭和電工)、リパーゼである「リボラーゼ」(ノボノルディスク社)、セルラーゼである「セルザイム」(ノボノルディスク社)もしくは「ターマミル」(ノボノルディスク社)、等を挙げることができる。また過酸化水素の分解を抑制するために重金属を補足可能なポリカルボン酸、ポリアクリル酸系のポリマー及び有機リン化合物の有機ビルダーを配合することが好ましい。もちろん香料を配合する場合は、香料を構成している成分は漂白剤に対して安定な物質を選択

することが好ましい。その他必要により、p-トルエン
スルホン酸ナトリウム、キシレンスルホン酸ナトリウ
ム、アルケニルコハク酸ナトリウム及び尿素等の可溶化
剤、粘土等の懸濁剤、研磨剤、顔料、染料等の任意の成
分を配合することができる。

【0047】

【実施例】以下実施例により本発明をより詳細に説明す
るが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではな
い。

【0048】実施例1

(1) 漂白活性化剤の合成

合成例①<漂白活性化剤aの合成>

予め脱水を行ったp-フェノールスルホン酸ナトリウム
100g (0.46mol) をジメチルホルムアミド(DMF)300g中
に分散させ、メカニカルスターラーで攪拌しながらラウ
リン酸クロリドを50℃、30分かけて滴下し、滴下終了
後、3時間熱成反応を行う。DMFを減圧下(0.5~1mmH
g)、100℃で留去し、アセトン洗浄後、水/アセトン
(1/1・モル比)溶媒中で再結晶を行い、下記構造の
漂白活性化剤aを得た(収率85%)。

【0049】

【化7】

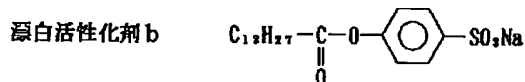


【0050】合成例②<漂白活性化剤bの合成>

合成例①において、ラウリン酸クロリドに替えてミリス
チン酸クロリドを使用し、それ以外は同様にして下記構
造の漂白活性化剤bを得た(収率75%)。

【0051】

【化8】

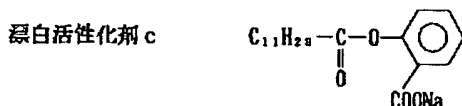


【0052】合成例③<漂白活性化剤cの合成>

合成例①において、p-フェノールスルホン酸ナトリウ
ムに替えてo-フェノールカルボン酸ナトリウム脱水和
物を使用し、それ以外は同様にして下記構造の漂白活性
化剤cを得た(収率50%)。

【0053】

【化9】



【0054】合成例④<漂白活性化剤dの合成>

合成例①において、ラウリン酸クロリドに替えてオクタ
ン酸クロリドを使用し、それ以外は同様にして下記構造
の漂白活性化剤dを得た(収率85%)。

【0055】

【化10】



10 【0056】(2) 漂白活性化剤の造粒

試験 No. 1~14、18、19についてはハイスピードミキサ
ー(深江工業(株)製)に漂白活性化剤a~cを70重量
部、アルキル(直鎖、炭素数12、13、14)ベンゼンスル
ホン酸ナトリウム10重量部、アルキル(直鎖、炭素数12
~16)硫酸ナトリウム8重量部及びコハク酸2重量部を
加え、混合、昇温し、平均分子量6000のポリエチレング
リコール10重量部を添加し、ジャケット温度が70℃にな
った時点で押出し造粒機(不二パウダル社製、ペレッタ
ーブル)によって、孔径800μmのスクリーンを通して
20 押出し、圧密成形を行った。押出した造粒物は振動冷却
機(不二パウダル社製、パイプロ・フロードライヤー)
にて冷却し、整粒機(不二パウダル社製、ナイフカッタ
ー)にて粉砕した。得られた解砕物を分級機(徳寿製作
所、寿型振動ふるい)により分級し粒子径400±100μ
mに整えた。試験 No. 15、16、17についても配合比率以
外は上記と同様にして造粒を行った。

【0057】(3) 結晶性アルカリ金属珪酸塩の調製
2号珪酸ナトリウム(SiO₂/Na₂O=2.5)1000重量部に
水酸化ナトリウム55.9重量部及び水酸化カリウム8.5重
量部を加え、ホモミキサーにより攪拌を行い、水酸化ナ
トリウム、水酸化カリウムを溶解した。ここに、微分散
した無水炭酸カルシウム5.23重量部及び硝酸マグネシウ
ム6水塩0.13重量部を加え、ホモミキサーを用いて攪拌
した。混合物をニッケル製るつぼに適量とり、700℃の
温度で空气中1時間焼成し、冷却後得られた焼成体を粉
砕して、本発明における結晶性アルカリ金属ケイ酸塩A
を得た。これと同様にして、表1に示す組成の結晶性ア
ルカリ金属ケイ酸塩B~Fを得た。

【0058】

40 【表1】

		一般式(A)中の組成							付) 交換容量 (mgCaCO ₃ /g)
		H ₂ O	K/Na	y/x	Me ₂ O ₂	z/x	Mg/Ca	□	
結晶性 アルカリ 金属シリ 酸塩	A	Na ₂ O, K ₂ O	0.03	1.8	CaO, MgO	0.02	0.01	0	305
	B	Na ₂ O, K ₂ O	2.50	1.6	CaO, MgO	0.10	1.25	0	311
	C	Na ₂ O, K ₂ O	0.75	1.7	CaO, MgO	0.50	0.03	0	345
	D	Na ₂ O	—	1.5	CaO	0.2	—	0	303
	E	K ₂ O	—	1	CaO	0.1	—	0	450
	F	Na ₂ O	—	1	CaO	4.1	—	0	85

【0059】(4) 結晶性アルカリ金属珪酸塩の造粒
結晶性アルカリ金属珪酸塩をバインダーとして水を用いローラーコンパクターにておよそ400 μmの粒子に造粒した後、乾燥したものをを用いた。得られた造粒物の200℃、1時間保存時の重量変化は1重量%以内であった。

【0060】(5) 漂白剤組成物の調製

上記で得られた漂白活性化剤造粒物、結晶性アルカリ金属珪酸塩造粒物、炭酸ナトリウム及び酵素を表2～4に示された配合比でドライブレンドした後、更に粉末状のポリアクリル酸ナトリウム、ソカランCP-5〔アクリル酸-マレイン酸共重合体、平均分子量70000、BASF社製〕を添加し、粒子が崩れないように攪拌することで漂白剤組成物を得る。なお、過炭酸ナトリウムは平均粒子径が350 μmのものを使用し、粒径125 μm以下及び700 μm以上の粒子を除去したものを用いた。また炭酸ナトリウムは重灰を使用した〔平均粒子径350 μm (JIS Z8801)、嵩密度 1.1g/ml〕。尚、表2～4中、試験No. に○をつけたものは比較品である。

* 【0061】(6) 試験布の調製方法

市販のケチャップ 200gを細かい目のふるいでろ過する。ろ過したケチャップはケチャップ 100gに対して交換水50gを加え、良く攪拌する。予め前処理を施した木綿布(金巾2003布、洗濯機にて流水濯ぎ5回)を10cm×10cmに切り、1枚の木綿布にろ過・希釈したケチャップ 1gをのせ、均一になるようによく延ばす。その布を1日乾燥させる。

【0062】(7) 洗浄漂白実験

表2～4に示した組成の洗浄剤組成物を調製し、0.5%の濃度の漂白液を作成する。この際温度は35℃一定で評価を行う。漂白液に、先ほどのケチャップ汚染布を各5枚ずつ入れ、5分おきに良くかき混ぜる。漂白時間は1時間とする。1時間後、汚染布を取り出し、流水にて1分間濯ぎ、プレス乾燥を行う。その後下記の式にて、洗浄漂白率を算出した。結果を表2～4に示す。

【0063】

* 30 【数1】

$$\text{漂白洗浄率 (\%)} = \frac{\text{洗浄後の布の反射率} - \text{洗浄前の汚染布の反射率}}{\text{前処理後の布の反射率} - \text{洗浄前の汚染布の反射率}} \times 100$$

【0064】反射率は自記色彩計(島津製作所製)にて波長460nmにて測定。

* 【0065】

※ 【表2】

試験 No		1	2	3	4	5	⑥	7
配 合 成 分 (重量%)	過炭酸ナトリウム		40	40	40	40	40	40
	結晶性 アルカリ 金属珪酸塩	A	3					
		B		3				
		C			3			
		D				3		
		E					3	
		F						3
		SKS-6 ^{*1}						3
	漂白活性化剤	a	7	7	7	7	7	7
		b						
		c						
		d						
		e ^{*2}						
	コハク酸		0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	7-ホルムリン スルホン酸Na ^{*3}		1	1	1	1	1	1
	PEG ^{*4}		1	1	1	1	1	1
	7-ホルムリンNa ^{*5}		0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
	炭酸ナトリウム		75%	75%	75%	75%	75%	75%
	ポリアクリル酸Na		1	1	1	1	1	1
	ソカランCP-5 ^{*6}		1	1	1	1	1	1
	酵 素 ^{*7}		1	1	1	1	1	1
	計		100	100	100	100	100	100
	洗 浄 率 (%)		65	59	62	68	62	62

試 験 №			8	9	⑩	⑪	12	13	14
配 合 成 分 (重量%)	過炭酸ナトリウム		40	40	40	40	40	40	40
	結晶性 アルカリ金属珪酸塩	A							
		B							
		C							
		D							
		E							
		F							
		SKS-6 *1	3	3	3	3	0.1	5	0
	漂白活性化剤	a					7	7	7
		b	7						
		c		7					
		d			7				
		e **				7			
	コハク酸		0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	7水ナトリウムスルホン酸Na **		1	1	1	1	1	1	1
	PEG **		1	1	1	1	1	1	1
	7水ナトリウムスルホン酸Na **		0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
	炭酸ナトリウム		所収	所収	所収	所収	所収	所収	所収
	ポリアクリル酸Na		1	1	1	1	1	1	1
	ソカランCP-5 **		1	1	1	1	1	1	1
	酵 素 **		1	1	1	1	1	1	1
	計		100	100	100	100	100	100	100
	洗 浄 率 (%)		67	63	38	34	55	72	28

【0067】

* * 【表4】

試 験 №			15	16	17	18	19
配 合 成 分 (重量%)	過炭酸ナトリウム		40	40	40	1	60
	結晶性 アルカリ金属珪酸塩	A					
		B					
		C					
		D					
		E					
		F					
	SKS-6 *1		3	3	3	3	3
	漂白活性化剤	a	1	0	10	7	7
		b					
		c					
		d					
		e **					
		コハク酸		0.1	0.2	0.1	
	7-ベンゼン スルホン酸Na **		0.5	8	1	1	1
	PEG **		0.2	1	1	1	1
	7-ベンゼン スルホン酸Na **		0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
	炭酸ナトリウム		所収	所収	所収	所収	所収
	ポリアクリル酸Na		1	1	1	1	1
	ソカランCP-5 **		1	1	1	1	1
	酵 素 **		1	1	1	1	1
	計		100	100	100	100	100
	洗 浄 率 (%)		55	27	68	24	68

【0068】(注)

* 1 : 一般式 $M_2O \cdot 2SiO_2$ で示される δ 相の層状ケイ酸ナトリウム、イオン交換容量224 $CaCO_3$ mg/g、ヘキスト社の商品名

* 2 : TAED (テトラアセチルエチレンジアミン)

* 3 : アルキル (直鎖、炭素数12、13、14) ベンゼンスルホン酸ナトリウム

** 4 : 平均分子量6000

* 5 : アルキル (直鎖、炭素数12~16) 硫酸ナトリウム

* 6 : アクリル酸-マレイン酸共重合体、平均分子量7000、BASF社製

* 7 : プロテアーゼとしてサビナーゼ12.0TW (ノボルディスク社製) とアミラーゼとしてターマミル 60T (ノボルディスク社製) を1:1で混合したもの

フロントページの続き

(51)Int. Cl.⁶

//(C11D 3/60

3:39

3:20

3:08

3:10)

(C11D 7/60

7:18

識別記号

F I

7:26

7:34

7:14

7:12)

(72)発明者 青柳 宗郎
和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(72)発明者 山田 浩之
和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平10-110194

(43) 公開日 平成10年(1998)4月28日

(51) Int.Cl.⁸

識別記号

F I

C 1 1 D 7/54
3/34
3/395
3/60
7/60C 1 1 D 7/54
3/34
3/395
3/60
7/60

審査請求 未請求 請求項の数 7 O L (全 11 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号

特願平8-267314

(22) 出願日

平成8年(1996)10月8日

(71) 出願人

000000918

花王株式会社

東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号

(72) 発明者

山口 達可

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(72) 発明者

古川 昌和

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(72) 発明者

花田 美幸

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研
究所内

(74) 代理人

弁理士 古谷 馨 (外3名)

最終頁に続く

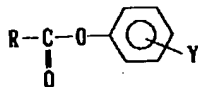
(54) 【発明の名称】 漂白剤組成物

(57) 【要約】

【課題】 各種繊維に対して優れた漂白力を示す漂白剤組成物を提供する。

【解決手段】 (a) 水中で過酸化水素を放出する過炭酸塩及び/又は過ホウ酸塩、(b) 下記構造式で表される漂白活性化剤、(c) 100 mg CaO₃/g以上のイオン交換容量を有する結晶性アルカリ金属珪酸塩又はその水和物及び(d) 炭酸ナトリウムを、それぞれ特定範囲の量で含有する漂白剤組成物。

【化1】



〔式中、R は炭素数8～15の直鎖アルキル基、Y はカルボキシル基もしくはスルホン基又はこれらの塩である。〕